الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر

الاسم : .... الصف : .... الدرجة :

==

1- درجة الحرارة القياسية عند قياس التغير في المحتوى الحراري تساوي :

أ – 100K ب – 25 C ج – 289 K د – 298 C

2 – اذا كانت طاقة المواد الناتجة اكبر من طاقة المواد المتفاعلة أي العبارات تنطبق على العبارة السابقة :

أ – التفاعل السابق يعتبر تفاعل طارد للحرارة ب – حرارة التفاعل بالقيمة السالبة

ج – التفاعل السابق يعتبر تفاعل ماص للحرارة د – تفاعل احتراق غاز البروبان

3- عرف طاقة التنشيط للتفاعل ؟

....

....

4- صنف التفاعلات الاتية الى ΔH_f ، ΔH_c ، ΔH_{neut} للتفاعلات الاتية :

$Fe_{(s)} + S_{(s)} \rightarrow FeS_{(s)}$ ....

$HCN + KOH \rightarrow NaCN + H_2O$ ....

$C_3H_{8(g)} + 5O_{2(g)} \rightarrow 3CO_{2(g)} + 4H_2O_{(g)}$ ....

5 – من خلال المخطط البياني التالي اجب عن الأسئلة التي تلية :

أ – كم تبلغ قيمة :

- طاقة المواد المتفاعلة ....

- طاقة المواد الناتجة ....

- طاقة التنشيط ....

ب – ما نوع التفاعل الموضح في المخطط مع ذكر السبب .

....

6- احسب درجة الحرارة النهائية ل 150g من الماء السائل عند 25C اذا اكتسب 1000J . علما بان الحرارة النوعية للماء تساوي 4.18 J\g.c .